(12) NACH DEM VERT ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENAR AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



: 10010 0 10110 1010 1010 10110 10110 10110 10110 10110 10110 10110 10110 10110 10110 10110 10110 10110 10110

(43) Internationales Veröffentlichungsdatum
1. Mai 2003 (01.05.2003)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 03/035709 A2

(51) Internationale Patentklassifikation7:

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP02/11668

(22) Internationales Anmeldedatum:

18. Oktober 2002 (18.10.2002)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

C08F 12/00

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:

101 52 116.2

23. Oktober 2001 (23.10.2001) DE

- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; 67056 Ludwigshafen (DE).
- (72) Erfinder; und
- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): GAUSEPOHL, Hermann [DE/DE]; Medardusring 74, 67112 Mutterstadt (DE). DEMETER, Jürgen [DE/DE]; Bruderweg 25, D-67069 Ludwigshafen (DE). DESBOIS, Philippe [FR/DE]; Immengartenstrasse 31a, 67487 Maikammer (DE). SCHADE, Christian [DE/DE]; Lisztstr. 142, 67061 Ludwigshafen (DE).

- (74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGE-SELLSCHAFT; 67056 Ludwigshafen (DE).
- (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

ohne internationalen Recherchenbericht und erneut zu veröffentlichen nach Erhalt des Berichts

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: METHOD FOR CONTINUOUS ANIONIC POLYMERIZATION OF IMPACT-RESISTANT POLYSTYRENE

(54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR KONTINUIERLICHEN ANIONISCHEN POLYMERISATION VON SCHLAGZÄHEM POLYSTYROL

(57) Abstract: A method for the production of impact-resistant moulding materials by anionic polymerization of vinyl aromatic monomers in the presence of rubber in a continuously through-flown reactor cascade consisting of at least two reactors. The vinyl aromatic monomers are fed to the reactors of the reactor cascade in partial flows and an anionic initiator and rubber are fed to at least the first reactor. The reactor cascade consists of backmixed reactors.

(57) Zusammenfassung: Ein Verfahren zur Herstellung von schlagzähen Formmassen durch anionische Polymerisation von vinylaromatischen Monomeren in Gegenwart eines Kautschuks in einer kontinuierlich durchströmten Reaktorkaskade aus mindestens zwei Reaktoren, wobei die vinylaromatischen Monomeren in Teilströmen den Reaktoren der Reaktorkaskade und ein anionischer Initiator und ein Kautschuk mindestens dem ersten Reaktor zugeführt werden, und wobei die Reaktorkaskade aus rückvermischenden Reaktoren besteht.

Verfahren zur kontinuierlichen anionischen Polymerisation von schlagzähem Polystyrol

5 Beschreibung

Die Erfindung betrifft ein Verfahren zur Herstellung von schlagzähen Formmassen durch anionische Polymerisation von vinylaromatischen Monomeren in Gegenwart eines Kautschuks in einer kontinu-10 ierlich durchströmten Reaktorkaskade aus mindestens zwei Reaktoren.

Verfahren zur Herstellung von schlagzähen Formmassen durch anionische Polymerisation von Styrol in Gegenwart von Styrol-Buta15 dien-Blockcopolymeren sind beispielsweise aus EP-A 595120 oder
US 4153647 bekannt. Die erhaltenen schlagzähmodifizierenden Produkte weisen geringere Restmonomeren- und Oligomerengehalte gegenüber den durch radikalische Polymerisation erhaltenen Produkten auf.

20

In EP-A 595121 wird die Übertragung in ein kontinuierliches Verfahren in einer Kessel-Kessel-Turm-Turm-Kaskade, wie sie bei der radikalischen Polymerisation von schlagzähem Polystyrol bekannt war, beschrieben. Der Monomerenstrom wird hierbei auf die einzelnen Reaktoren aufgeteilt. Bei Verwendung größerer Turmreaktoren hat sich jedoch gezeigt, dass das zudosierte monomere Styrol nicht schnell genug mit der hochviskosen Polymerlösung homogenisiert werden kann und es deshalb zu unkontrollierten Reaktionen kommen kann.

30

WO 96/18666 beschreibt ein Verfahren, bei dem kontinuierlich in einem einzigen Reaktor oberhalb des Phaseninversionspunktes schlagzäh modifiziertes Polystyrol polymerisiert wird.

35 Ein weiteres kontinuierliches Verfahren wird in der DE-A 19701865 beschrieben. Der Kautschuk wird in einem Rohrreaktor hergestellt und nach Zusatz von Styrolmonomeren in einen Rührkessel mindestens bis zur Phaseninversion polymerisiert und anschließend in einem weiteren Rohrreaktor zu ende polymerisiert.

40

Aufgrund der hohen Reaktionsgeschwindigkeiten bei der anionischen Polymerisation von Styrol und der damit verbundenen beträchtlichen Wärmeentwicklung wurden auch Verfahren vorgeschlagen, bei denen retardierend wirkende Zusätze, wie Erdalkalimetall-, Zinkund Aluminiumalkyle zugesetzt werden (z.B. WO 98/07766).

Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist daher ein Verfahren zur kontinuierlichen anionischen Polymerisation von schlagzähem Polystyrol bereitzustellen, das die vorgenannten Nachteile nicht aufweist und insbesondere auch ohne retardierend wirkende Zusätze eine kontrollierte Reaktionsführung erlaubt. Desweiteren sollte das Verfahren in einfachen Apparaturen durchführbar sein und somit günstige Investitionskosten für Neuanlagen ermöglichen.

Demgemäß wurde ein Verfahren zur Herstellung von schlagzähen

10 Formmassen durch anionische Polymerisation von vinylaromatischen Monomeren in Gegenwart eines Kautschuks in einer kontinuierlich durchströmten Reaktorkaskade aus mindestens zwei Reaktoren, wobei die vinylaromatischen Monomeren in Teilströmen den Reaktoren der Reaktorkaskade und ein anionischer Initiator und ein Kautschuk

15 mindestens dem ersten Reaktor zugeführt werden, gefunden, wobei die Reaktorkaskade aus rückvermischenden Reaktoren besteht.

Als Reaktoren eignen sich kontinuierlich durchströmte Rührkessel (CSTR). Sie gewährleisten eine ausreichend schnelle Durchmischung 20 der Zuläufe mit der Polymerisationsmischung und eine effektive Abfuhr der Reaktionswärme durch Siedekühlung. In der Regel laufen die hierbei gebildeten Brüden wieder in den Reaktor zurück. Ein Teil des lösungsmittelhaltigen Kondensats kann aber auch unter Ausnutzung der Reaktionswärme ausgeschleust werden.

25

Um eine hohe Kautschukeffizienz zu erzielen, wird bevorzugt in einer Reaktorkaskade, bestehend aus zwei in Reihe geschalteten Rührkesseln, polymerisiert, wobei der Feststoffgehalt im ersten Rührkessel über dem Phaseninversionspunkt liegt. Bevorzugt liegt der Feststoffgehalt im ersten Rührkessel mindestens bei dem doppelten Wert des Gewichtsanteils des Kautschuks darin und im zweiten Rührkessel im Bereich von 50 - 85 Gew.-%. Besonders bevorzugt liegt der Feststoffgehalt im ersten Rührkessel um 5 bis 30 Gew.-% über dem doppelten Wert des Gewichtsanteils des Kautschuks, bei einem Kautschukanteil von 5 - 15 Gew.-%, also im Bereich von 15 - 60 Gew.-%.

Im Falle einer Reaktorkaskade aus drei Rührkesseln liegt der Feststoffgehalt im ersten Rührkessel unter dem Phaseninversions40 punkt, im zweiten Rührkessel mindestens bei dem doppelten Wert des Gewichtsanteils des Kautschuks und im dritten Rührkessel im Bereich von 50 bis 85 Gew.-%.

Bevorzugt wird in den einzelnen Reaktoren der Reaktorkaskade iso-45 therm bei Temperaturen im Bereich von 50 bis 170°C, besonders bevorzugt im Bereich von 70 bis 130°C polymerisiert. Hierbei wird vorzugsweise innerhalb der Reaktorkaskade von Reaktor zu Reaktor eine höhere Temperatur eingestellt.

Nach dem Austritt aus der Reaktorkaskade kann die Polymerisierung 5 über einen Entgaser bei Temperaturen im Bereich von 200 bis 280°C geführt werden.

Als vinylaromatische Monomere können Styrol und Styrolderivate, insbesondere Styrol und α -Methylstyrol oder Mischungen verschie
10 dener Styrolderivate eingesetzt werden.

Die vinylaromatischen Monomeren werden in Teilströmen den Reaktoren der Reaktorkaskade zugeführt. Der Monomerumsatz sollte in jedem Reaktor über 95, bevorzugt über 99 % liegen. Da der Monomerumsatz die freiwerdende Reaktionswärme bestimmt, ergibt sich der maximal möglicher Monomerenzulauf auf die einzelnen Reaktoren aus deren Siedekühlungskapazitäten. Das Verhältnis der einzelnen Teilströme untereinander richtet sich nach dem gewünschten Feststoffgehalt, den man in den einzelnen Reaktoren der Reaktorkas-

Durch die Aufteilung der vinylaromatischen Monomeren in Teilströme ist es möglich, auf den Zusatz von sogenannten Retardern, die die Polymerisationsgeschwindigkeit herabsetzen, zu verzich-25 ten.

Im Falle einer Rasterkaskade aus zwei hintereinandergeschalteten
Rührkesseln R1 und R2 erfolgt die Aufteilung der vinylaromatischen Monomerteilströme in der Regel im Verhältnis R2/R1 von
30 0,1 - 15, bevorzugt 1 - 7, insbesondere 3 - 4.

Bei einer Rasterkaskade aus drei hintereinandergeschalteten Rührkesseln R1, R2 und R3 erfolgt die Aufteilung in der Regel im Verhältnis R3/R1 und R2/R1 von 0,1 - 15, bevorzugt 2 - 10, insbeson-35 dere 2 - 3.

Das erfindungsgemäße Verfahren kann in inerten Lösungsmitteln, beispielsweise aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen Kohlenwasserstoffen oder Mischungen davon durchgeführt werden. Bevorzugte Kohlenwasserstoffe sind solche mit 3 bis 12 Kohlenstoffatomen. Bevorzugte Lösungsmittel sind Toluol, Cyclohexan oder Methylcyclohexan.

Als anionische Polymerisationsinitiatoren können die üblichen 45 mono-, bi- oder multifunktionellen Alkalimetallalkyle, -aryle oder -aralkyle verwendet werden. Bevorzugt werden lithiumorganische Verbindungen, wie Ethyl-, Propyl-, Isopropyl-, N-Butyl-,

sec.-Butyl-, tert.-Butyl-, Phenyl-, Diphenylhexyl-, Hexamethyldi-, Butadienyl-, Isoprenyl oder Polystyryllithium sowie
1,4-Dilithiumbutan, 1,4-Dilithium-buten-2 oder 1,4-Dilithiumbenzol eingesetzt. Die benötigte Menge richtet sich nach dem ge5 wünschten Molekulargewicht. In der Regel liegt sie im Bereich von
0,001 bis 5 Mol-%, bezogen auf die Gesamtmonomermenge.

In alkylaromatischem Lösungsmittel können im Hinblick auf ein bestimmtes zu erzielendes Molekulargewicht aufgrund Übertragungs10 reaktionen auf das Lösungsmittel auch unterstöchiometrische Mengen ausreichen. In Abhängigkeit von der Polymerisationstemperatur kann die Einsparung bis zu 50 %, bezogen auf die stöchiometrische Menge, betragen.

- 15 Der anionische Initiator wird mindestens dem ersten Reaktor zugeführt. Er kann aber auch in Teilströmen in beliebigem Verhältnis auf die verschiedenen Reaktoren der Reaktorkaskade aufgeteilt werden. Hierdurch lassen sich bi- oder multimodale Molekulargewichtsverteilungen der vinylaromatischen Hartmatrix erzielen.
- Zur Beschleunigung der Reaktion können Lewis-Basen, wie Tetrahydrofuran, tertiäre Amine oder lösliche Kaliumsalze, zugesetzt werden.
- 25 Der Kautschuk wird ebenfalls mindestens dem ersten Reaktor zugeführt. Da im Gegensatz zur radikalischen Polymerisation bei der anionischen Polymerisation keine Pfropfung auftritt, sollte der verwendete Kautschuk mit der vinylaromatischen Matrix verträglich sein.

Geeignete Kautschuke sind Styrolblockcopolymere mit mindestens einem Block aus Dienen, wie Butadien, Methylbutadien oder Isopren sowie Copolymerblöcken aus Dienen und Styrol mit statistischem Aufbau.

Bevorzugt werden als Kautschuk Styrol-Butadien-Blockcopolymere oder eine Mischung eines Styrol-Butadien-Blockcopolymeren mit einem Polybutadien eingesetzt. Bevorzugt besitzt der Kautschuk eine Lösungsviskosität von 120 ml/g oder weniger, bevorzugt unter 40 85 ml/g, gemessen als 5 gew.-%ige Lösung in Styrol, auf.

In der Regel liegt der Diengehalt der Kautschuke im Bereich von 10 bis 90 Gew.-%, bevorzugt im Bereich von 65 - 75 Gew.-%. Bevorzugt wird der Kautschuk in einer Menge eingesetzt, die zu einem 45 Diengehalt im Bereich von 6 - 12 Gew.-%, bezogen auf die schlagzähe Formmasse, führt.

Besonders bevorzugt wird als Kautschuk ein Styrol-Butadien-Zweiblock- oder Styrol-Butadien-Styrol-Dreiblockcopolymer mit mindestens einem Styrolblock mit einem zahlenmittleren Molekulargewicht M_n von mindestens 35 000, bevorzugt mindestens 70 000 g/mol, 5 eingesetzt.

Die verwendeten Kautschuke können nach den bekannten Verfahren der sequenziellen anionischen Polymerisation diskontinuierlich hergestellt werden. Bevorzugt wird als Lösungsmittel das Lösungs
10 mittel verwendet, das auch zur Polymerisation der vinylaromatischen Hartmatrix verwendet wird.

Bevorzugt wird der Kautschuk ohne Isolierung, gegebenenfalls nach Kettenabbruch mit einer protonenaktiven Substanz oder Lewissäure, 15 wie Wasser, Alkohole, aliphatische oder aromatische Carbonsäuren sowie anorganische Säuren oder Kohlendioxyd, oder durch Umsetzung mit bi- oder mehrfunktionellen Kopplungsmitteln, wie polyfunktionelle Aldehyde, Ketone, Ester, Anhydride oder Epoxide, direkt der Reaktorkaskade zugeführt. Dies hat insbesondere den Vorteil, dass die Kautschuklösung frei von Wasserspuren und Stabilisatoren ist und die kontinuierliche anionische Polymerisation der vinylaromatischen Verbindungen in Gegenwart dieser Kautschuklösung zu konstanteren Molekulargewichten der Hartmatrix führt.

25 Beispiele

Herstellung der Kautschuklösungen

Styrol/Butadien/Styrol/Dreiblockcopolymere wurden durch sequen30 zielle anionische Polymerisation in Toluol und Initiierung mit
sek.-Butyllithium (s-BuLi) hergestellt. Nach der Polymerisation
wurde mit Isopropanol abgebrochen. Die Kautschuklösung wurde
anschließend mit Styrol verdünnt.

35 Kautschuklösung K1

Die Lösung enthielt 130 kg eines SBS-Dreiblockcopolymeren mit den Blocklängen 11 000 / 145 000 / 40 000 g/mol in 390 kg Toluol und 130 kg Styrol.

Kautschuklösung K2

Die Lösung enthielt 80 kg eines SBS-Dreiblockcopolymeren mit den Blocklängen 12 000 / 168 000 / 57 000 g/mol in 240 kg Toluol und 45 116 kg Styrol.

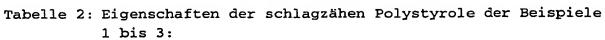
Herstellung der schlagzähen Polystyrole

Zur Polymerisation wurde eine Reaktorkaskade (Figur 1) aus zwei mit einem Ankerrührer ausgestatteten Rührkesseln R1 und R2 mit 5 einem Volumen von 1 bzw. 1.9 Litern verwendet. Die styrolische Kautschuklösung und der Initiator wurden über getrennte Zuleitungen Z1 und Z2 dem Rührkessel R1 zugeführt. Weiteres monomeres Styrol wurde über Z3 dem zweiten Rührkessel R2 zudosiert. Nach Erreichen des Gleichgewichtszustandes wurde die Polymerisation 10 kontinuierlich bei konstanten Temperaturen in den Rührkesseln R1 und R2 mit den in Tabelle 1 angegebenen Parametern durchgeführt. Der Durchsatz betrug etwa 800 g/h, bezogen auf das schlagzähe Polystyrol. Dieses hatte einen Butadienanteil von etwa 8 bis 10 Gew.-%, bezogen auf das schlagzähe Polystyrol. Nach Verlassen 15 des zweiten Rührkessel wurde die Polymerlösung über einen statischen Mischer mit 10 g/h einer Methanol/Wassermischung 1:1 abgebrochen und mit 0,3 Gew.-% Irganox 1076 und 2,5 Gew.-% Mineralöl, jeweils bezogen auf das schlagzähe Polystyrol, versetzt. Anschließend wurde die Polymerschmelze über einen Dow-Topf entgast 20 und granuliert.

Die Eigenschaften der schlagzähen Polystyrole sind in Tabelle 2 zusammengestellt.

25 Tabelle 1: Versuchsparameter bei der Herstellung von schlagzähem Polystyrol

	•		
Beispiel	1	2	3
Kautschuk	K1	K2	K2
Kautschukzulauf [g/h]	637	689	551
Initiator	s-BuLi	n-BuLi	n-BuLi
Initiatorzulauf [g/h]	11	12,7	14,5
Styrolzulauf in R2 [g/h]	545	493	555
Feststoffgehalt in R1 [%]	38	43	43
	67	67	71
Temperatur in R1 [°C]	65	60	80
Temperatur in R2 [°C]	87	67	86
	Kautschuk Kautschukzulauf [g/h] Initiator Initiatorzulauf [g/h] Styrolzulauf in R2 [g/h] Feststoffgehalt in R1 [%] Feststoffgehalt in R2 [%] Temperatur in R1 [°C]	KautschukK1Kautschukzulauf [g/h]637Initiators-BuLiInitiatorzulauf [g/h]11Styrolzulauf in R2 [g/h]545Feststoffgehalt in R1 [%]38Feststoffgehalt in R2 [%]67Temperatur in R1 [°C]65	Kautschuk K1 K2 Kautschukzulauf [g/h] 637 689 Initiator s-BuLi n-BuLi Initiatorzulauf [g/h] 11 12,7 Styrolzulauf in R2 [g/h] 545 493 Feststoffgehalt in R1 [%] 38 43 Feststoffgehalt in R2 [%] 67 67 Temperatur in R1 [°C] 65 60



	Beispiel	1	2	3
5	Streckspannung [N/mm²]	27,3	19,6	28,5
	Dehnung [%]	11,7	29	11,0
	Lochkerbschlagzähigkeit [%]	11,4	11,4	17,4
	Reststyrolgehalt [ppm]	< 5	< 5	< 5
	Jodzahl g/100g	40,3	43,5	33,1
10	Mn [kg/mol]	58	65	53
	Mw [kg/mol]	178	189	188
	Mn (Theorie) [kg/mol]	350	284	265

Patentansprüche

- Verfahren zur Herstellung von schlagzähen Formmassen durch anionische Polymerisation von vinylaromatischen Monomeren in Gegenwart eines Kautschuks in einer kontinuierlich durchströmten Reaktorkaskade aus mindestens zwei Reaktoren, wobei die vinylaromatischen Monomeren in Teilströmen den Reaktoren der Reaktorkaskade und ein anionischer Initiator und ein Kautschuk mindestens dem ersten Reaktor zugeführt werden, dadurch gekennzeichnet, dass die Reaktorkaskade aus rückvermischenden Reaktoren besteht.
- Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass die Reaktorkaskade aus zwei Rührkesseln besteht und im ersten Rührkessel bei einem Feststoffgehalt, der über dem Phaseninversionspunkt liegt, polymerisiert wird.
- 3. Verfahren nach Anspruch 2, dadurch gekennzeichnet, dass der Feststoffgehalt im ersten Rührkessel mindestens bei dem doppelten Wert des Gewichtsanteils des Kautschukes und im zweiten Rührkessel im Bereich von 50 bis 85 Gewichtsprozent liegt.
- 25 4. Verfahren nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass die Reaktorkaskade aus drei Rührkesseln besteht und der Feststoffgehalt im ersten Rührkessel unter dem Phaseninversionspunkt, im zweiten Rührkessel mindestens bei dem doppelten Wert des Gewichtsanteils des Kautschukes und im dritten Rührkessel im Bereich von 50 bis 85 Gewichtsprozent liegt.
- Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass die Polymerisation in einem aliphatischen, cycloaliphatischen oder aromatischen Kohlenwasserstoff durchgeführt wird.
 - 6. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, dass die Polymerisation ohne Zusatz von Retardern,
 die die Polymerisationsgeschwindigkeit herabsetzen, durchgeführt wird.
 - 7. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass in den einzelnen Reaktoren isotherm bei Temperaturen im Bereich von 50 bis 170°C polymerisiert wird.

45

40

Zeichn.

- 8. Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, dass als Kautschuk ein Styrol-Butadien-Blockcopolymer oder eine Mischung eines Styrol-Butadien-Blockcopolymeren mit einem Polybutadien eingesetzt wird, wobei der Kautschuk eine Lösungsviskosität von 120 ml/g oder weniger, gemessen als 5 Gew.-%ige Lösung in Styrol, aufweist.
- Verfahren nach einem der Ansprüche 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, dass als Kautschuk ein Styrol-Butadien-Zweiblockoder Styrol-Butadien-Styrol-Dreiblockcopolymer mit mindestens einem Styrolblock mit einem zahlenmittleren Molekulargewicht Mn von mindestens 35.000 g/mol eingesetzt wird.
- Verfahren nach Anspruch 6 oder 9, dadurch gekennzeichnet,
 dass der Kautschuk durch anionische Polymerisation in einem Lösungsmittel hergestellt wird und ohne Isolierung direkt der Reaktorkaskade zugeführt wird.

20

5

25

30

35

40

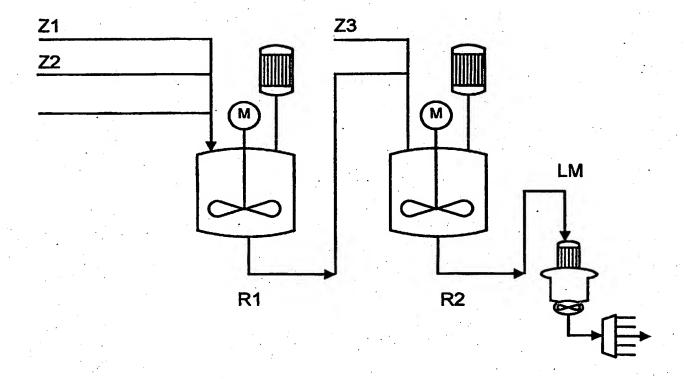


Fig.1

THIS PAGE BLANK (USPTO)

(12) NACH DEM VERT. UBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum
1. Mai 2003 (01.05.2003)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer WO 03/035709 A3

- (51) Internationale Patentklassifikation⁷: C08F 279/02, 287/00 // (C08F 279/02, 212:08) (C08F 287/00, 212:08)
- (21) Internationales Aktenzeichen:

PCT/EP02/11668

(22) Internationales Anmeldedatum:

18. Oktober 2002 (18.10.2002)

(25) Einreichungssprache:

Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache:

Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:

101 52 116.2

23. Oktober 2001 (23.10.2001) DE

- (71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): BASF AKTIENGESELLSCHAFT [DE/DE]; 67056 Ludwigshafen (DE).
- (72) Erfinder; und

- (75) Erfinder/Anmelder (nur für US): GAUSEPOHL, Hermann [DE/DE]; Medardusring 74, 67112 Mutterstadt (DE). DEMETER, Jürgen [DE/DE]; Bruderweg 25, D-67069 Ludwigshafen (DE). DESBOIS, Philippe [FR/DE]; Immengartenstrasse 31a, 67487 Maikammer (DE). SCHADE, Christian [DE/DE]; Lisztstr. 142, 67061 Ludwigshafen (DE).
- (74) Gemeinsamer Vertreter: BASF AKTIENGE-SELLSCHAFT; 67056 Ludwigshafen (DE).

- (81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, SK, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

- mit internationalem Recherchenbericht

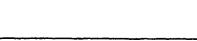
(88) Veröffentlichungsdatum des internationalen
Recherchenberichts: 18. Septemb

18. September 2003

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

- (54) Title: METHOD FOR CONTINUOUS ANIONIC POLYMERIZATION OF IMPACT-RESISTANT POLYSTYRENE
- ← (54) Bezeichnung: VERFAHREN ZUR KONTINUIERLICHEN ANIONISCHEN POLYMERISATION VON SCHLAGZÄHEM

 ← POLYSTYROL
 - (57) Abstract: A method for the production of impact-resistant moulding materials by anionic polymerization of vinyl aromatic monomers in the presence of rubber in a continuously through-flown reactor cascade consisting of at least two reactors. The vinyl aromatic monomers are fed to the reactors of the reactor cascade in partial flows and an anionic initiator and rubber are fed to at least the first reactor. The reactor cascade consists of backmixed reactors.
 - (57) Zusammenfassung: Ein Verfahren zur Herstellung von schlagzähen Formmassen durch anionische Polymerisation von vinylaromatischen Monomeren in Gegenwart eines Kautschuks in einer kontinuierlich durchströmten Reaktorkaskade aus mindestens zwei
 Reaktoren, wobei die vinylaromatischen Monomeren in Teilströmen den Reaktoren der Reaktorkaskade und ein anionischer Initiator und ein Kautschuk mindestens dem ersten Reaktor zugeführt werden, und wobei die Reaktorkaskade aus rückvermischenden
 Reaktoren besteht.





A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER IPC 7 C08F279/02 C08F287/00 //(C08F279/02,212:08),(C08F287/00, 212:08)

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC 7 C08F

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the infernational search (name of data base and, where practical, search terms used)

EPO-Internal

Category *	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	EP 0 595 121 A (BASF AG) 4 May 1994 (1994-05-04) column 2, line 21-58; examples	1,4-9
X	DE 197 01 865 A (BASF AG) 23 July 1998 (1998-07-23) cited in the application page 2, line 38 -page 4, line 5	1-10
X	WO 99 40136 A (BUECHNER EUGEN WALTER; GAUSEPOHL HERMANN (DE); BASF AG (DE); DEIML) 12 August 1999 (1999-08-12) the whole document	1,5,8,9
Α	WO 98 07765 A (GAUSEPOHL HERMANN; BASF AG (DE); LOTH WOLFGANG (DE); KNOLL KONRAD) 26 February 1998 (1998-02-26) page 10, line 37-46; claims 1,6,11-19 -/	1

Further documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members are listed in annex.
 Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier document but published on or after the international filling date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filling date but later than the priority date claimed 	 "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art. "&" document member of the same patent family
Date of the actual completion of the International search 8 April 2003	Date of mailing of the international search report 17/04/2003
Name and mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Authorized officer Meulemans, R
Form PCT/ISA/210 (second shoot) (link 1992)	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

PCT/El 02/11668

alegory °	chion) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT Cliation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.		
	US 5 700 876 A (GAUSEPOHL HERMANN ET AL) 23 December 1997 (1997-12-23) the whole document		<u> </u>	
!		A		
		-		
			÷	
			·	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Internation on patent family members

Inte ial Application No
PC 02/11668

					,
Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
EP 0595121	Α	04-05-1994	DE	4235977 A1	28-04-1994
			DE	59304965 D1	13-02-1997
			EP.		
					04-05-1994
			ES	2095545 T3	16-02-1997
			JP	3256051 B2	12-02-2002
			JP	6192351 A	12-07-1994
DE 19701865	Α	23-07-1998	DE	19701865 A1	23-07-1998
			ΑU	5862298 A	07-08-1998
			WO	9831721 A1	23-07-1998
WO 9940136	Α	 12-08-1999	DE	19804912 A1	12-08-1999
			AU	2719199 A	
			AU	3250899 A	23-08-1999
					23-08-1999
			BR	9907648 A	30-04-2002
			BR	9910824 A	30-01-2001
			CN	1289345 T	28-03-2001
			CN	1289346 T	28-03-2001
			WO	9940136 A1	12-08-1999
			WO	9940135 A1	12-08-1999
			ΕP	1053266 A1 ·	22-11-2000
			ΕP	1053267 A1	22-11-2000
			JP	2002502899 T	29-01-2002
			JP	2002502900 T	29-01-2002
			ÜS	6399703 B1	04-06-2002
			US	6506846 B1	14-01-2003
WO 9807765	A	26-02-1998	DE	19633272 A1	26-02-1998
		E0 0E 1330	DE	19633272 A1	
			DE	19715036 A1	26-02-1998
	_		DE		15-10-1998
	•			19731419 A1	28-01-1999
			CN	1231679 A	13-10-1999
			DE	59702613 D1	14-12-2000
			DE	59707512 D1	18-07-2002
			MO	9807765 A2	26-02-1998
			WO	9807766 A1	26-02-1998
			EP	0918805 A2	02-06-1999
			ΕP	0918806 A1	02-06-1999
			ES	2178784 T3	01-01-2003
			ES	2152706 T3	01-02-2001
			JP	2000516286 T	05-12-2000
			US	6444762 B1	03-09-2002
			US	6303721 B1	16-10-2001
US 5700876		23-12-1997	DE	4235978 A1	20.04.1004
	••	1. 1331	DE		28-04-1994
				59310161 D1	17-05-2001
			EP	0595120 A1	04-05-1994
			JP	3247218 B2	15-01-2002
			JP	6192349 A	12-07-1994

KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES

IPK 7 C08F279/02 C08F287/00 //(C08F279/02,212:08),(C08F287/00, 212:08)

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)

IPK 7 C08F

Recherchierte, aber nicht zum Mindestprüßtoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erford	erlich unter Angabe der in Betracht komn	nenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	EP 0 595 121 A (BASF AG) 4. Mai 1994 (1994-05-04) Spalte 2, Zeilen 21-58; beispielen			1,4-9
X	DE 197 01 865 A (BASF AG) 23.Juli 1998 (1998-07-23) In der anmeldung erwahnt			1–10
·	Seite 2, Zeile 38 - Seite 4, Zeile 5			
		-/		•

X Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entneh	ortsetzung von Feld C zu entnehmen	Veitere Veröffentlichungen sind d	IX I
--	------------------------------------	-----------------------------------	------

- Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen:
- "A" Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzuschen ist
- "E" Elteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
- "L" Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweiselhaft erscheinen zu lassen, durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)
- Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht
- Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem be-anspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist
- Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist
- "X" Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden
- Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend
- "&" Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche Absendedatum des internationalen Recherchenberichts 08. April 2003 (08.04.03) 14. April 2003 (14.04.03) Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Bevollmächtigter Bediensteter European Patent Office, P.B. 5818 Patentiaan 2 NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016 Meulemans, R Telefaxnr. Telefonnr.

INTERNATION LER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen
/EP 02/11668

		/EF 02/1100	
C (Fortset	zung). ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in B	etracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr
X	WO 99 40136 A (BUECHNER EUGEN WALTER; GAUSEPOHL HERMANN (DE); BASF AG (DE); DEIML) 12. August 1999 (1999-08-12) Das ganze dokument		1,5,8,9
A	WO 98 07765 A (GAUSEPOHL HERMANN; BASF AG (DE); LOTH WOLFGANG (DE); KNOLL KONRAD) 26.Februar 1998 (1998-02-26) Seite 10, Zeilen 37-46; Ansprüche 1, 6, 11-19		1
A	US 5 700 876 A (GAUSEPOHL HERMANN ET AL) 23 · Dezember 1997 (1997-12-23) Das ganze dokument		1

Formblatt PCT/ISA/210 (Fortsetzung von Blatt 2) (Juli 1992)

INTERNATIONAL RECHERCHENBERICHT Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internation es Aktenzeichen
PCT/EP 02/11668

Im Recherchenbericht ngeführtes Patentdokument	Datum der Veröffentlichung	Mitglied(er) Patentfamil		Datum der Veröffentlichung
EP 0595121 A	04-05-1994	DE 42359 DE 5930490 EP 059512 ES 20955	55 D1 21 A1	28-04-1994 13-02-1997 04-05-1994 16-02-1997
. *	i de de la composición dela composición de la composición de la composición dela composición dela composición dela composición de la composición dela c	JP 325609 JP 619239	51 B2	12-02-2002 12-07-1994
DE 19701865 A	23-07-1998	DE 1970186 AU 586229 WO 983172	98 A	23-07-1998 07-08-1998 23-07-1998
WO 9940136 A	12-08-1999	DE 198049: AU 27191:		12-08-1999 23-08-1999
		AU 325089 BR 990764 BR 99108	99 A 18 A	23-08-1999 30-04-2002 30-01-2001
	*	CN 128934 CN 128934 WO 99401	15 T 16 T	28-03-2001 28-03-2001 12-08-1999
		WO 994013 EP 105326 EP 105326 JP 200250289	56 A1 57 A1	12-08-1999 22-11-2000 22-11-2000 29-01-2002
	31	JP 200250290 US 639970 US 650684	03 B1	29-01-2002 04-06-2002 14-01-2003
WO 9807765 A	26-02-1998	DE 1963327 DE 1963327 DE 1971503	73 A1	26-02-1998 26-02-1998 15-10-1998
		DE 197314: CN 12316:	19 A1 79 A	28-01-1999 13-10-1999
e e		DE 597026: DE 597075: WO 980776	l2 D1	14-12-2000 18-07-2002 26-02-1998
		WO 980776 EP 091886 EP 091886 ES 217878	56 A1 05 A2 06 A1	26-02-1998 02-06-1999 02-06-1999 01-01-2003
		ES 215270 JP 200051628 US 644470	06 T3 86 T 52 B1	01-02-2001 05-12-2000 03-09-2002
		US 630372		16-10-2001
US 5700876 A	23-12-1997	DE 423597 DE 5931010 EP 059512 JP 324727 JP 619234	51 D1 20 A1 18 B2	28-04-1994 17-05-2001 04-05-1994 15-01-2002 12-07-1994

THIS PAGE BLANK (USPTO)